



اختبار تحريري (3) في مادة الكيمياء للطلاب السنة الثاني عشر العلمي الفصل الأول للعام 2014 / 2015

اسم الطالب/ الشعبة /

أولاً - اختر الإجابة الصحيحة من بين الإجابات التالية وضع خط تحت رمزها :

1- أي الأحماض التالية ينتج في المعدة ؟

أ- HCl ب- H₂O ج- H₂S د- H₂SO₄

2 - المحلول المائي للحمض (HF) يحتوي على :

أ- (F⁻ , H₃O⁺) فقط ب- جزيئات HF فقط ج- (F⁻ , HF , H₃O⁺) د- (HF , F⁻) فقط

3- المادة التي تستقبل زوجاً من الإلكترونات تعد ؟

أ- قاعدة برونشتد - لوري ب- حمض لويس ج- قاعدة لويس د- حمض أرهينوس

4- أي مما يلي مادة أمفوتيرييه ؟

أ- H₃PO₄ ب- H⁺ ج- HPO₄⁻ د- PO₄⁻³

5 - إحدى الصيغ التالية يمكن إعتبارها قاعدة فقط :

أ- HS⁻ ب- HCO₃⁻ ج- CH₃COO⁻ د- H₂O

6 - الصفة المشتركة بين المحاليل الحمضية والقاعدية ومحاليل الأملاح عامة هي :

أ- ذات ملمس صابوني ب- ذات طعم لاذع

ج- موصلة للتيار الكهربائي د- تغير لون كاشف تباع الشمس إلى الأحمر

ثانياً : أكمل الجدول التالي بكتابة الإسم أو الصيغة في الفراغ المناسب :

الإسم	حمض هيبويودوز	حمض الكلوريك
الصيغة	H ₂ S	HNO ₂

ثالثاً : اختر المادة غير المنسجمة علمياً ثم برر إجابتك

1- BCl₃ , NH₃ , AlCl₃ , BF₃

المادة التبرير

2- HNO₃ - H₂SO₄ - H₂CO₃ - HClO₃

المادة التبرير

رابعاً: أكتب المعادلة الأيونية العامة والمعادلة الأيونية الصرفة لتفاعل التعادل الذي ينتج منه الملح KNO₃ ؟

خامساً: فسر السلوك القاعدي للأمونيا (NH₃) في التفاعل التالي: NH₃ + HCl → NH₄Cl
 أ) بمفهوم برونشتد - لوري

.....

ب) بمفهوم لويس

.....

سادساً- الجدول الآتي يحتوي على بعض الأحماض مرتبة ترتيباً تصاعدياً حسب قوتها ادرسه ثم أجب عن الأسئلة التي تليه

الأضعف		الأقوى			الترتيب
H ₂ O	NH ₄ ⁺	HF	HClO ₃	HBr	الحمض

1- أي القواعد التالية (NH₃ , ClO₃⁻ , F⁻) هي الأقوى

2- في التفاعل الآتي : HClO₃ + Br⁻ ⇌ ClO₃⁻ + HBr

* إلى أي جهة يرجح الاتزان في التفاعل السابق ؟

برر ذلك

* حدد الزوجين المرافقين في التفاعل السابق

سابعاً : - أكتب المعادلات الموزونة التي تصف خطوتي تأين حمض الكبريتيك في محلول مائي مخفف ؟

.....

ثامناً) اختر للمجموعة (أ) الرقم المناسب من المجموعة (ب) :

المجموعة (أ) المجموعة (ب)

1 - يستخدم كعامل منكه للمشروبات HNO₃

2 - تنظيف أسطح الحديد والفولاذ H₂SO₄

3 - يستخدم في صناعة المتفجرات HCl

4 - يستخدم في صناعة الصابون H₃PO₄

5 - يستخدم في بطارية السيارات CH₃COOH

6 - تحضير الكيمائيات المستعملة في صناعة البلاستيك